Supplemento ordinario alla “Gazzetta Ufficiale” n. 147 del 25 giugno 2002 - Serie generale

Spediz. abb. post. 45% - art. 2, comma 20/b
Legge 23-12-1996, n. 662 - Filiale di Roma

DELLA REPUBBLICA ITALIANA

PARTE PRIMA **Roma - Martedì, 25 giugno 2002** SI PUBBLICA TUTTI I GIORNI NON FESTIVI

DIREZIONE E REDAZIONE PRESSO IL MINISTERO DELLA GIUSTIZIA - UFFICIO PUBBLICAZIONE LEGGI E DECRETI - VIA ARENULA 70 - 00100 ROMA
AMMINISTRAZIONE PRESSO L’ISTITUTO POLIGRAFICO E ZECCA DELLO STATO - LIBRERIA DELLO STATO - PIAZZA G. VERDI 10 - 00100 ROMA - CENTRALINO 06 85081

N. 132

MINISTERO DELLA SALUTE

DECRETO 6 maggio 2002.

Recepimento della direttiva 2001/30/CE della Commissione del 2 maggio 2001 che modifica la direttiva 96/77/CE che stabilisce i requisiti di purezza specifici per gli additivi diversi dai coloranti e dagli edulcoranti.

SOMMARIO

MINISTERO DELLA SALUTE

DECRETI, DELIBERE E ORDINANZE MINISTERIALI

MINISTERO DELLA SALUTE

DECRETO 6 maggio 2002.

Recepimento della direttiva 2001/30/CE della Commissione del 2 maggio 2001 che modifica la direttiva 96/77/CE che stabilisce i requisiti di purezza specifici per gli additivi diversi dai coloranti e dagli edulcoranti.

IL MINISTRO DELLA SALUTE

Visti gli articoli 5, lettera *g)* e 22 della legge 30 aprile 1962, n. 283;

Visto l'art. 20 della legge 16 aprile 1987, n. 183;

Visto il decreto ministeriale 4 agosto 1997, n. 356, riguardante i requisiti di purezza specifici degli additivi alimentari diversi dai coloranti e dagli edulcoranti, così come modificato dal decreto 26 febbraio 2001, pubblicato nel supplemento ordinario alla *Gazzetta Ufficiale* n. 108 dell'11 maggio 2001;

Visto il decreto ministeriale 27 febbraio 1996, n. 209, concernente la disciplina degli additivi alimentari consentiti nella preparazione e per la conservazione delle sostanze alimentari in attuazione delle direttive n. 94/34/CE, n. 94/35/CE, n. 94/36/CE, n. 95/2/CE e n. 95/31/CE modificato da ultimo con il decreto 10 marzo 2000, n. 183;

Vista la direttiva 2001/30/CE della Commissione del 2 maggio 2001 recante modifica della direttiva 96/77/CE della Commissione che stabilisce i requisiti di purezza specifici per gli additivi alimentari diversi dai coloranti e dagli edulcoranti;

Ritenuto di dover procedere al recepimento della direttiva sopracitata;

Sentito il Consiglio superiore di sanità che si è espresso nella seduta del 26 febbraio 2002;

Decreta:

Art. 1.

1. Il decreto ministeriale 4 agosto 1997, n. 356, come modificato dal decreto 26 febbraio 2001 pubblicato nel supplemento ordinario alla *Gazzetta Ufficiale* n. 108 dell'11 maggio 2001, è modificato come segue:

a) all'allegato I sono aggiunte, in fine, le sostanze riportate nell'allegato A del presente decreto;

b) all'allegato II sono inseriti i requisiti di purezza specifici riportati nell'allegato B del presente decreto.

2. Gli additivi alimentari di cui all'allegato A immessi in commercio o etichettati prima del 1° giugno 2002, non conformi alle disposizioni del presente decreto, possono essere commercializzati fino allo smaltimento delle scorte.

3. Sono abrogate le disposizioni del decreto del Ministro della sanità 31 marzo 1965, pubblicato nel supplemento ordinario alla *Gazzetta Ufficiale* n. 101 del 22 aprile 1965, modificato da ultimo con il decreto 15 maggio 1995, n. 283 e del decreto 27 febbraio 1996, n. 209 relative ai requisiti di purezza specifici degli additivi alimentari elencati nell'allegato *A* del presente decreto.

Il presente decreto sarà trasmesso alla Corte dei conti per la registrazione e sarà pubblicato nella *Gazzetta Ufficiale* della Repubblica italiana.

Roma, 6 maggio 2002

Il Ministro: SIRCHIA

Registrato alla Corte dei conti il 31 maggio 2002
Ufficio di controllo preventivo sui ministeri dei servizi alla persona e dei beni culturali, registro n. 3, foglio n. 15

ALLEGATO A

E 353 ACIDO METATARTARICO

E 354 TARTRATO DI CALCIO

E 356 ADIPATO DI SODIO

E 357 ADIPATO DI POTASSIO

E425(i) GOMMA DI KONJAC

E 425 (ii) GLUCOMANNANO DI KONJAC

E 504 (ii) CARBONATO ACIDO DI MAGNESIO

E 553b TALCO

E 554 SILICATO DI SODIO E ALLUMINIO

E 555 SILICATO DI POTASSIO E ALLUMINIO

E 556 SILICATO DI CALCIO E ALLUMINIO

E 558 BENTONITE

E 559 SILICATO DI ALLUMINIO (CAOLINO)

E 620 ACIDO GLUTAMMICO

E 621 GLUTAMMATO MONOSODICO

E 622 GLUTAMMATO MONOPOTASSICO

E 623 DIGLUTAMMATO DI CALCIO

E 624 GLUTAMMATO MONOAMMONICO

E 625 DIGLUTAMMATO DI MAGNESIO

E 626 ACIDO GUANILICO

E 627 GUANILATO DISODICO

E 628 GUANILATO DIPOTASSICO

E 629 GUANILATO DI CALCIO

E 630 ACIDO INOSINICO

E 631 INOSINATO DISODICO

E 632 INOSINATO DIPOTASSICO

E 633 INOSINATO DI CALCIO

E 634 5'-RIBONUCLEOTIDI DI CALCIO

E 635 5'-RIBONUCLEOTIDI DI SODIO

E 905 CERA MICROCRISTALLINA

E 912 ESTERI DELL'ACIDO MONTANICO

E 914 CERA POLIETILENICA OSSIDATA

ALLEGATO B

E 353 ACIDO METATARTARICO

Sinonimi	Acido ditartarico
Definizione	
Denominazione chimica	Acido metatartarico
Formula chimica	$C_4H_6O_6$
Tenore	Non meno del 99,5%
Descrizione	Forma cristallina o in polvere di colore bianco o giallastro. Molto deliquescente con leggero odore di caramello.
Identificazione	
A.	Estremamente solubile in acqua ed etanolo
B.	Porre un campione di 1-10mg della sostanza in una provetta contenente 2 ml di acido solforico concentrato e 2 gocce di reattivo alla resorcina. Alla temperatura di 150°C appare un'intensa colorazione violetta.
Purezza	
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 354 TARTRATO DI CALCIO

Sinonimi	L-tartrato di calcio
Definizione	
Denominazione chimica	Calcio L(+)-2,3diidrossibutandioato diidrato
Formula chimica	$C_4H_4CaO_6 .2H_2 O$
Peso molecolare	224,18
Tenore	Non meno del 98,0%
Descrizione	Polvere cristallina fine di colore bianco o biancastro

Identificazione

A.		Leggermente solubile in acqua. Solubilità circa 0,01 g/100 ml acqua (20 °C). Poco solubile in etanolo. Leggermente solubile in ossido di dietile. Solubile negli acidi
B.	Rotazione specifica $[\alpha]^{20}_{D}$	+7,0° e +7,4° (0,1% in una soluzione di HCl 1N)
C.	pH di una sospensione al 5 %	Tra 6,0 e 9,0

Purezza

Solfati (come H_2SO_4)	Non più di 1g/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 356 ADIPATO DI SODIO

Definizione

Denominazione chimica	Adipato di sodio
EINECS	231-293-5
Formula chimica	$C_6H_8Na_2O_4$
Peso molecolare	190,11
Tenore	Non inferiore al 99,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere cristallina, bianca ed inodore

Identificazione

A.	Intervallo di fusione	151°C-152°C (per l'acido adipico)
B.	Solubilità	Circa 50g/100 ml di acqua (20°C)
C.	Saggio positivo per il sodio	

Purezza

Acqua	Non più del 3% (metodo Karl Fischer)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 357 ADIPATO DI POTASSIO

Definizione

Denominazione chimica	Adipato di potassio
EINECS	242-838-1
Formula chimica	$C_6H_8K_2O_4$
Peso molecolare	222,32
Tenore	Non inferiore al 99,0 % su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere cristallina, bianca ed inodore

Identificazione

A. Intervallo di fusione	151°C-152°C (per l'acido adipico)
B. Solubilità	Circa 60g/100 ml di acqua (20°C)
C. Saggio positivo per il potassio	

Purezza

Acqua	Non più del 3% (metodo Karl Fischer)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 425 (i) GOMMA DI KONJAC

Definizione

La gomma di Konjac è un idrocolloide solubile in acqua ottenuto dalla farina di Konjac mediante estrazione acquosa. La farina di Konjac è il prodotto grezzo non depurato della radice della pianta perenne Amorphophallus Konjac. Il principale componente della gomma di Konjac è il polisaccaride, ad alto peso molecolare, solubile in acqua, glucomannano, che consiste in unità di D-mannosio e D-glucosio in proporzione molare 1,6:1,0, unite da legami glicosidici β (1-4). Le catene laterali brevi sono attaccate mediante legami glicosidici β (1-3) e gruppi acetilici si formano aleatoriamente in proporzione di circa 1 gruppo per 9-19 unità di zucchero

Peso molecolare	Il principale componente, il glucomannano, ha un peso molecolare compreso fra 200000 e 2000000
Tenore	Non meno del 75% di carboidrati
Descrizione	Polvere di colore che va dal bianco crema al marrone chiaro
Identificazione	
A. Solubilità	Disperdibile in H_2O calda o fredda, con formazione di una soluzione viscosa con un pH compreso fra 4,0 e 7,0
B. Formazione di gel.	Aggiungere 5 ml di una soluzione di borato di sodio al 4% ad una soluzione all'1% del campione in una provetta e scuotere vigorosamente. Si forma un gel.
C. Formazione di gel termostabile	Preparare una soluzione al 2% del campione riscaldandolo a bagnomaria per 30 minuti con continuo mescolamento e raffreddando quindi la soluzione a temperatura ambiente. Per ogni g del campione utilizzato per preparare 30 g della soluzione al 2% aggiungere 1 ml di soluzione di carbonato di potassio al 10% al campione interamente idratato a temperatura ambiente. Riscaldare il miscuglio a bagnomaria fino a 85°C e tenere per due ore senza mescolare. In queste condizioni si forma un gel termicamente stabile
D. Viscosità (soluzione all'1%)	Non meno di 3 kgm^{-1} s^{-1} a 25 °C
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 12% (105 °C, 5 h)
Amido	Non più del 3%
Proteine	Non più del 3% (N x 5,7)
	Determinare l'azoto con il metodo di Kjeldahl. La percentuale di azoto del campione moltiplicata per 5,7 fornisce la percentuale di proteine del campione
Materiale solubile in etere	Non più dello 0,1%

Ceneri totali	Non più del 5,0% (800°C, 3-4 h)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg
Salmonella spp.	Assenza in 12,5 g
E. coli	Assenza in 5 g

E 425 (ii) GLUCOMANNANO DI KONJAC

Definizione

Il glucomannano di Konjac è un idrocolloide solubile in acqua ottenuto da farine di Konjac mediante lavaggio con acqua contenente etanolo. La farina di Konjac è il prodotto grezzo non depurato della radice della pianta perenne Amorphophallus Konjac. Il principale componente della gomma di Konjac è il polisaccaride, ad alto peso molecolare, solubile in acqua, glucomannano, che consiste in unità di D-mannosio e D-glucosio in proporzione molare 1,6:1,0, unite da legami glicosidici β (1-4), con una ramificazione a circa ogni 50ª o 60ª unità. Circa ogni 19° residuo di zucchero è acetilato

Peso molecolare	Tra 500000 e 2 000000
Tenore	Fibra dietetica totale: non meno del 95 % su peso secco
Descrizione	Polvere a granulometria fine da bianca a leggermente marrone, fluida e inodore

Identificazione

A. Solubilità

Disperdibile in acqua calda o fredda con formazione di una soluzione viscosa e con un pH compreso fra 5,0 e 7,0. La solubilità aumenta con il calore e il mescolamento meccanico

B. Formazione di gel termostabile

Preparare una soluzione al 2% del campione riscaldandolo a bagnomaria per 30 minuti con continuo mescolamento e raffreddando quindi la soluzione a temperatura ambiente. Per ogni g del campione utilizzato per preparare 30 g della soluzione al 2% aggiungere 1 ml di soluzione di carbonato di potassio al 10% al campione interamente idratato a temperatura ambiente. Riscaldare il miscuglio a bagnomaria fino a 85°C e tenere per due ore senza mescolare. In queste condizioni si forma un gel termicamente stabile

C. Viscosità (soluzione all'1%)	Non meno di 20 $kgm^{-1} s^{-1}$ a 25°C

Purezza

Perdita al1'essiccamento	Non più dell'8% (105 °C, 3h)
Amido	Non più dell'1%
Proteine	Non più dell'1,5 % (N x 5,7) Determinare l'azoto con il metodo di Kjeldahl. La percentuale di azoto del campione moltiplicata per 5,7 fornisce la percentuale di proteine del campione
Materiale solubile in etere	Non più dello 0,5%
Solfiti (come SO_2)	Non più di 4 mg/kg
Cloruro	Non più dello 0,02%
Sostanze solubili in alcool al 50 %	Non più del 2,0% del materiale
Ceneri totali	Non più del 2,0% (800°C, 3-4-h)
Piombo	Non più di 1 mg/kg
Salmonella spp.	Assenza in 12,5 g
E. coli	Assenza in 5 g

E 504 (ii) CARBONATO ACIDO DI MAGNESIO

Sinonimi	Idrogenocarbonato di magnesio, sottocarbonato di magnesio (leggero o pesante), carbonato di magnesio idrato basico, idrossido carbonato di magnesio.

Definizione

Denominazione chimica	Idrossido carbonato di magnesio idrato
EINECS	235-192-7
Formula chimica	$4MgCO_3 Mg(OH)_2 . 5H_2O$
Peso molecolare	485
Tenore	Non inferiore al 40,0% e non superiore al 45,0% calcolato come MgO
Descrizione	Massa bianca leggera friabile o polvere bianca voluminosa

Identificazione

A. Saggi positivi per magnesio e carbonato	
B. Solubilità	Praticamente insolubile in acqua. Insolubile in etanolo

Purezza

Sostanze insolubili in soluzione acida	Non più dello 0,05%
Sostanze solubili in acqua	Non più dell'1,0%
Calcio	Non più dell'1,0%
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 553b TALCO

Sinonimi	Talcum
Definizione	Silicato idrato di magnesio naturale contenente vari tenori di minerali associati quali quarzo alfa, calcite, clorite, dolomite, magnesite e flogopite
Denominazione chimica	Metasilicato acido di magnesio
EINECS	238-877-9
Formula chimica	$Mg_3(Si_40_{10})(OH)_2$
Peso molecolare	379,22
Descrizione	Polvere bianca o biancastra, leggera, omogenea, untuosa al tatto

Identificazione

A. Assorbimento IR	Punte caratteristiche a 3 677, 1 018 e 669 cm^{-1}
B. Diffrazione dei raggi X	Punte a 9,34/4,66/3,12 Å
C. Solubilità	Insolubile in acqua ed etanolo

Purezza

Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,5% (105 °C, 1h)
Sostanze solubili in acidi	Non più del 6%

Sostanze solubili in acqua	Non più dello 0,2%
Ferro solubile in acido	Non rilevabile
Arsenico	Non più di 10 mg/kg
Piombo	Non più di 5mg/kg

E 554 SILICATO DI SODIO E ALLUMINIO

Sinonimi	Silicoalluminato di sodio, alluminosilicato di sodio, silicato di alluminio e sodio
Definizione	
Denominazione chimica	Silicato di sodio e alluminio
Tenore	Non meno del 66,0% e non oltre l'88,0% su base anidra come SiO_2 Non meno del 5,0% e non oltre il 15,0% su base anidra come Al_2O_3
Descrizione	Polvere bianca, fine, amorfa o granuli
Identificazione	
A. Saggi positivi per sodio, alluminio e silicato	
B. pH di una sospensione al 5%	Tra 6,5 e 11,5
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dell'8,0% (105°C, 2h)
Perdita alla combustione	Non meno del 5,0% e non oltre l'11,0% su base anidra (1000°C, peso costante)
Sodio	Non meno del 5% e non oltre l'8,5% (come Na_2O)su base anidra
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 555 SILICATO DI POTASSIO ED ALLUMINIO

Sinonimi	Mica
Definizione	La mica naturale consiste sostanzialmente di silicato di potassio ed alluminio (muscovite)
EINECS	310-127-6
Denominazione chimica	Silicato di potassio e alluminio
Formula chimica	$KAl_2(AlSi_3O_{10})(OH)_2$

Peso molecolare	398
Tenore	Non inferiore al 98%
Descrizione	Scaglie o polvere cristallina di colore bianco o grigio

Identificazione

A. Solubilità	Insolubile in acqua, acidi diluiti e basi e solventi organici

Purezza

Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,5% (105°C, 2h)
Antimonio	Non più di 20 mg/kg
Zinco	Non più di 25 mg/kg
Bario	Non più di 25 mg/kg
Cromo	Non più di 100 mg/kg
Rame	Non più di 25 mg/kg
Nickel	Non più di 50 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg
Cadmio	Non più di 2 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg

E 556 SILICATO DI CALCIO E ALLUMINIO

Sinonimi	Alluminosilicato di calcio, silicoalluminato di calcio, silicato di alluminio e calcio

Definizione

Denominazione chimica	Silicato di calcio e alluminio
Tenore su base anidra	come SiO_2 non meno del 44,0 % e non oltre il 50,0% come Al_2O_3 non meno del 3,0% e non oltre il 5,0% come CaO non meno del 32,0% e non oltre il 38,0%
Descrizione	Polvere fine, fluida

Identificazione

A. Saggi positivi per calcio, alluminio e silicato

Purezza

Perdita all'essiccamento	Non più del 10,0% (105°C, 2h)
Perdita per combustione	Non meno del 14,0 % e non oltre il 18, 0% su base anidra (1000°C, peso costante)
Fluoruro	Non più di 50 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 10 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 558 BENTONITE

Definizione	La bentonite è un'argilla naturale contenente un elevato tenore di montmorillonite, silicato idratato di alluminio nativo in cui alcuni atomi di alluminio e di silice sono stati sostituiti naturalmente da altri atomi come magnesio o ferro. Gli ioni di calcio e sodio sono ingabbiati fra gli strati del minerale. Vi sono quattro tipi comuni di bentonite: bentonite naturale di sodio, bentonite naturale di calcio, bentonite di sodio attivo e bentonite di sodio acido
EINECS	215-108-5
Formula chimica	$(Al\ Mg)_8(Si_4\ O_{10})_4(OH)_8\ .\ 12H_2O$
Peso molecolare	819
Tenore	Non inferiore all'80% come montmorillonite
Descrizione	Polvere molto fine o granuli di colore giallastro o grigio bianco. La struttura della bentonite le consente di assorbire acqua nella sua struttura e sulla superficie esterna (proprietà di rigonfiamento)

Identificazione

A.	Prova al blu di metilene
B. Diffrazione dei raggi X	Punte caratteristiche a 12.5/15 Å
C. Assorbimento IR	Punte a 428/470/530/1110-1020/3750-3400 cm^{-1}

Purezza

Perdita all'essiccamento	Non più del 15,0% (105°C, 2 h)
Arsenico	Non più di 2 mg/kg
Piombo	Non più di 20 mg/kg

E 559 SILICATO DI ALLUMINIO (CAOLINO)

Sinonimi	Caolino, leggero o pesante
Definizione	L'idrosilicato di alluminio (caolino) è un'argilla plastica depurata composta di caolinite, silicato di potassio e alluminio, feldspato e quarzo. Il trattamento non prevede la calcinazione.
EINECS	215-286-4 (caolinite)
Formula chimica	$Al_2Si_2O_5(OH)_4$ (caolinite)
Peso molecolare	264
Tenore	Non inferiore al 90,0% (come somma di silice ed ossido di alluminio dopo combustione) Silice (SiO_2) fra 45 e 55% Ossido di alluminio (Al_2O_3) fra 30 e 39%
Descrizione	Polvere untuosa fine, bianca o grigiastra. Il caolino è costituito da libere aggregazioni di colonne a orientamento aleatorio, di fiocchi di caolinite o di fiocchi esagonali
Identificazione	
A.	Saggi positivi per l'ossido di alluminio e per il silicato
B. Diffrazione dei raggi X	Punte caratteristiche a 7,18/3,58/2,38/1,78 Å
C. Assorbimento IR	Punte a 3 700 e 3620 cm^{-1}
Purezza	
Perdita per combustione	Fra 10 e 14 % (1000°C fino a peso costante)
Sostanze solubili in acqua	Non più dello 0,3%
Sostanze solubili in soluzione acida	Non più del 2%
Ferro	Non più del 5%
Ossido di potassio (K_2O)	Non più del 5%
Carbonio	Non più dello 0,5%
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

E 620 ACIDO GLUTAMMICO

Sinonimi	Acido L-glutammico, acido L-α-amminoglutarico
Definizione	
Denominazione chimica	Acido L-glutammico, acido L-ammino-2 pentandioico
EINECS	200-293-7
Formula chimica	$C_5H_9NO_4$
Peso molecolare	147,13
Tenore	Non inferiore al 99.0% e non superiore al 101,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere bianca
Identificazione	
A.	Saggio positivo per l'acido glutammico mediante cromatografia su strato sottile
B. Rotazione specifica $[\alpha]_D^{20}$	Fra + 31,5 e + 32,2° [soluzione al 10% (base anidra) in HCl 2N provetta da 200 mm]
C. pH di una soluzione satura	Fra 3,0 e 3,5
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,2 % (80°C, 3h)
Ceneri solfatate	Non più dello 0,2%
Cloruro	Non più dello 0,2%
Acido pirrolidoncarbossilico	Non più dello 0,2%
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 621 GLUTAMMATO MONOSODICO

Sinonimi	Glutammato di sodio, MSG
Definizione	
Denominazione chimica	L-glutammato di monosodio monoidrato
EINECS	205-538-1
Formula chimica	$C_5H_8NaNO_4 . H_20$

Peso molecolare	187,13
Tenore	Non inferiore al 99,0% e non superiore al 101,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere bianca praticamente inodori

Identificazione

A. Saggio positivo per il sodio

B. Saggio positivo per l'acido glutammico mediante cromatografia su strato sottile

C. Rotazione specifica $[\alpha]_D^{20}$	Compresa tra + 24,8 e + 25,3° (soluzione al 10% (su base anidra) in HCl 2N provetta da 200mm)
D. pH di una soluzione al 5%	Fra 6,7 e 7,2

Purezza

Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,5%(98°C, 5 h)
Cloruro	Non più dello 0,2%
Acido pirrolidoncarbossilico	Non più dello 0,2%
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 622 GLUTAMMATO MONOPOTASSICO

Sinonimi	Glutammato di potassio, MPG

Definizione

Denominazione chimica	L-glutammato di monopotassio monoidrato
EINECS	243-094-0
Formula chimica	$C_5H_8KNO_4 .H_2O$
Peso molecolare	203,24
Tenore	Non inferiore al 99,0% e non superiore al 101,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere bianca praticamente inodori

Identificazione

A.	Saggio positivo per il potassio
B.	Saggio positivo per l'acido glutammico mediante cromatografia su strato sottile
C. Rotazione specifica $[\alpha]_D^{20}$	Fra + 22,5 e + 24,0° [soluzione al 10% (su base anidra) in HCl 2N provetta da 200 mm]
D. pH di una soluzione al 2%	Fra 6,7 e 7,3

Purezza

Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,2% (80°C, 5 h)
Cloruro	Non più dello 0,2%
Acido pirrolidoncarbossilico	Non più dello 0,2%
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 623 DIGLUTAMMATO DI CALCIO

Sinonimi	Glutammato di calcio
Definizione	
Denominazione chimica	Di-L-glutammato di monocalcio
EINECS	242-905-5
Formula chimica	$C_{10}H_{16}CaN_2 O_8 .x H_2O$ (x = 0, 1, 2 o 4)
Peso molecolare	332,32 (anidro)
Tenore	Non inferiore al 98,0 % e non superiore al 102,0 % su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere bianca praticamente inodori

Identificazione

A.	Saggio positivo per il calcio
B.	Saggio positivo per l'acido glutammico mediante cromatografia su strato sottile
C. Rotazione specifica $[\alpha]_D^{20}$	Fra + 27,4 e + 29,2° (per il diglutammato di calcio con x = 4) [soluzione al 10% (base anidra) in HCl 2N provetta da 200 mm]

Purezza

Acqua	Non più del 19,0 %(per il diglutammato di calcio con x = 4) (metodo Karl Fischer)
Cloruro	Non più dello 0,2%
Acido pirrolidoncarbossilico	Non più dello 0,2%
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 624 GLUTAMMATO DI MONOAMMONIO

Sinonimi	Glutammato di ammonio
Definizione	
Denominazione chimica	L-glutammato di monoammonio monoidrato

EINECS	231-447-1
Formula chimica	$C_5H_{12}N_2O_4 . H_2O$
Peso molecolare	182,18
Tenore	Non inferiore al 99,0% e non superiore al 101,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere bianca, praticamente inodori
Identificazione	
A.	Saggio positivo per l'ammonio
B.	Saggio positivo per l'acido glutammico mediante cromatografia su strato sottile
C. Rotazione specifica $[\alpha]_D^{20}$	Tra +25,4 e + 26,4° [soluzione al 10% (base anidra) in HCl 2N provetta da 200mm]
D. pH di una soluzione al 5%	Tra 6,0 e 7,0
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più dello 0,5% (50°C, 4 h)
Ceneri solfatate	Non più dello 0,1%
Acido pirrolidoncarbossilico	Non più dello 0,2%
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 625 DIGLUTAMMATO DI MAGNESIO

Sinonimi	Glutammato di magnesio
Definizione	
Denominazione chimica	Di-L-glutammato di monomagnesio tetraidrato
EINECS	242-413-0
Formula chimica	$C_{10}H_{16}MgN_2O_8 . 4H_2O$
Peso molecolare	388,62
Tenore	Non inferiore al 95,0% e non superiore al 105,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere bianca, praticamente inodori

Identificazione

A.		Saggio positivo per il magnesio
B.		Saggio positivo per l'acido glutammico mediante cromatografia su strato sottile
C.	Rotazione specifica $[\alpha]_D^{20}$	Tra +23,8 e + 24,4° [soluzione al 10% (base anidra) in HCl 2N provetta da 200mm]
D.	pH di una soluzione al 10%	Tra 6,4 e 7,5

Purezza

Acqua	Non più del 24% (metodo Karl Fischer)
Cloruro	Non più dello 0,2%
Acido pirrolidoncarbossilico	Non più dello 0,2%
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 626 ACIDO GUANILICO

Sinonimi	Acido 5' -guanilico
Definizione	
Denominazione chimica	Acido -5'-monofosforico di guanosina
EINECS	201-598-8
Formula chimica	$C_{10}H_{14}N_5O_8P$
Peso molecolare	363,22
Tenore	Non inferiore al 97,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli o polvere bianca, praticamente inodori

Identificazione

A.		Saggi positivi per il ribosio e fosfato organico
B.	pH di una soluzione allo 0,25%	Fra 1,5 e 2,5
C.	Spettrometria	Assorbimento massimo di una soluzione di 20 mg/l in HCl 0,01N a 256 nm

Purezza

Perdita all'essiccamento	Non più del 1,5% (120°C, 4 h)

Altri nucleotidi	Non rilevabili mediante cromatografia su strato sottile
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 627 GUANILATO DISODICO

Sinonimi	Guanilato sodico, 5'-guanilato sodico
Definizione	
Denominazione chimica	5'-monofosfato di guanosina bisodica
EINECS	221-849-5
Formula chimica	$C_{10}H_{12}N_5Na_2O_8P$. x H_2O (x= circa 7)
Peso molecolare	407,19
Tenore	Non inferiore al 97,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli bianchi o polvere cristallina bianca, inodore ed incolore

Identificazione

A.	Saggi positivi per ribosio, fosfato organico e sodio	
B.	pH di una soluzione al 5%	Tra 7,0 e 8,5
C.	Spettrometria	Assorbimento massimo di una soluzione di 20 mg/l in HCl 0,01 N a 256 nm

Purezza

Perdita all'essiccamento	Non più del 25% (120°C, 4h)
Altri nucleotidi	Non rilevabili mediante cromatografia su strato Sottile
Piombo	Non più di 2mg/kg

E 628 GUANILATO DIPOTASSICO

Sinonimi	Guanilato dipotassico, 5'-guanilato potassico
Definizione	
Denominazione chimica	5'-monofosfato di guanosina dipotassica
EINECS	226-914-1
Formula chimica	$C_{10}H_{12}K_2N_5O_8P$
Peso molecolare	439,40

Tenore — Non inferiore al 97,0% su base anidra

Descrizione — Cristalli bianchi o polvere bianca cristallina, inodore ed incolore

Identificazione

A. Saggi positivi per ribosio, fosfato organico e potassio

B. pH di una soluzione al 5% — Tra 7,0 e 8,5

C. Spettrometria — Assorbimento massimo di una soluzione di 20mg/l in HCl 0,01N a 256nm

Purezza

Perdita all'essiccamento — Non più del 5% (120°C,4h)

Altri nucleoitidi — Non rilevabili mediante cromatografia su strato sottile

Piombo — Non più di 2 mg/kg

E 629 GUANILATO DI CALCIO

Sinonimi — 5'-guanilato di calcio

Definizione

Denominazione chimica — 5'-monofosfato di guanosina calcica

Formula chimica — $C_{10} H_{12} CaN_5O_8P$ .n H_20
Peso molecolare — 401,20 (anidro)

Tenore — Non inferiore al 97,0% su base anidra

Descrizione — Cristalli o polvere bianca o biancastra, inodore

Identificazione

A. Saggi positivi per ribosio, fosfato organico e calcio

B. pH di una soluzione allo 0,05% — Tra 7,0 ed 8,0

C. Spettrometria — Assorbimento massimo di una soluzione di 20 mg/l in HCl 0,01N a 256 nm

Purezza

Perdita all'essiccamento — Non più del 23,0% (120°C, 4h)

Altri nucleotidi — Non rilevabili mediante cromatografia su strato sottile

Piombo — Non più di 2 mg/kg

E 630 ACIDO INOSINICO

Sinonimi	Acido 5'-inosinico
Definizione	
Denominazione chimica	Acido 5'-monofosforico di inosina
EINECS	205-045-1
Formula chimica	$C_{10}H_{13}N_4O_8P$
Peso molecolare	348,21
Tenore	Non inferiore al 97,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli inodori ed incolori o polvere bianca
Identificazione	
A. Saggi positivi per ribosio e fosfato organico	
B. pH di una soluzione al 5%	Tra 1,0 e 2,0
C. Spettrometria	Assorbimento massimo di una soluzione di 20 mg/l in HCl 0,01N a 256 nm
Purezza	
Perdita all'essiccamento	Non più del 3,0% (120°C, 4h)
Altri nucleotidi	Non rilevabili mediante cromatografia su strato sottile
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 631 INOSINATO DISODICO

Sinonimi	Sodio inosinato, sodio 5'-inosinato
Definizione	
Denominazione chimica	5'-monofosfato di inosina bisodica
EINECS	225-146-4
Formula chimica	$C_{10}H_{11}N_4Na_2O_8P \cdot H_2O$
Peso molecolare	392,17 (anidro)
Tenore	Non inferiore al 97,0 % su base anidra
Descrizione	Cristalli inodori e incolori o polvere bianca

Identificazione

A. Saggi positivi per ribosio, fosfato organico e sodio

B. pH di una soluzione al 5% Tra 7,0 e 8,5

C. Spettrometria Assorbimento massimo di una soluzione di 20 mg/l in HCl 0,01N a 256 nm

Purezza

Acqua	Non più del 28,5% (metodo Karl Fischer)
Altri nucleotidi	Non rilevabili mediante cromatografia su strato sottile
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 632 INOSINATO DIPOTASSICO

Sinonimi	Potassio inosinato, potassio 5'-inosinato
Definizione	
Denominazione chimica	5'-monofosfato di inosina dipotassica
EINECS	243-652-3
Formula chimica	$C_{10} H_{11}K_2N_4O_8P$
Peso molecolare	424,39
Tenore	Non inferiore al 97,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli inodori e incolori, polvere bianca

Identificazione

A. Saggi positivi per ribosio, fosfato organico e potassio

B. pH di una soluzione al 5% Tra 7,0 e 8,5

C. Spettrometria Assorbimento massimo di una soluzione di 20 mg/l in HCl 0,01N a 256 nm

Purezza

Acqua	Non più del 10,0% (metodo Karl Fischer)
Altri nucleotidi	Non rilevabili mediante cromatografia su strato sottile
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 633 CALCIO INOSINATO

Sinonimi	Calcio 5'-inosinato
Definizione	
Denominazione chimica	5'-monofosfato di inosina calcica
Formula chimica	$C_{10}H_{11}CaN_4O_8P \cdot n\, H_2O$
Peso molecolare	386,19 (anidro)
Tenore	Non inferiore al 97,0% su base anidra
Descrizione	Cristalli inodori e incolori o polvere bianca
Identificazione	
A. Saggi positivi per ribosio, fosfato organico e calcio	
B. pH di una soluzione al 5%	Tra 7,0 e 8,0
C. Spettrometria	Assorbimento massimo di una soluzione di 20 mg/l in HCl 0,01N a 256 nm
Purezza	
Acqua	Non più del 23,0% (metodo Karl Fischer)
Altri nucleotidi	Non rilevabili mediante cromatografia su strato sottile
Piombo	Non più di 2 mg /kg

E 634 5'-RIBONUCLEOTIDI DI CALCIO

Definizione	
Denominazione chimica	Il 5'-ribonucleotide di calcio è sostanzialmente una miscela di 5'-monofosfato di inosina calcica e 5'-monofosfato di guanosina calcica
Formula chimica	$C_{10}H_{11}N_4CaO_8P \cdot n\, H_2O$ $C_{10}H_{12}N_5CaO_8P \cdot n\, H_2O$
Tenore	Non inferiore al 97% per ciascun componente Non inferiore al 47% e non superiore al 53% su base anidra per ciascun componente
Descrizione	Cristalli inodori ed incolori o polvere bianca
Identificazione	
A. Saggi positivi per ribosio, fosfato organico e calcio	
B. pH di una soluzione allo 0,05%	Tra 7,0 e 8,5

Purezza

Acqua	Non più del 23,0% (metodo Karl Fischer)
Altri nucleotidi	Non rilevabili mediante cromatografia su strato sottile
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 635 5'-RIBONUCLEOTIDI DI SODIO

Sinonimi	5'-ribonucleotidi di sodio
Definizione	
Denominazione chimica	Il 5'-ribonucleotide di sodio è sostanzialmente una miscela di 5'-monofosfato di inosina disodica e 5'-monofosfato di guanosina disodica
Formula chimica	$C_{10}H_{11}N_4O_8P$ .n H_2O $C_{10}H_{12}N_5Na_2O_8P$ .n H_2O
Tenore	Non inferiore al 97,0% per ciascun componente Non inferiore al 47,0% e non superiore al 53% su base anidra per ciascun componente
Descrizione	Cristalli inodori ed incolori o polvere bianca

Identificazione

A. Saggi positivi per ribosio, fosfato organico e sodio

B. pH di una soluzione al 5% Tra 7,0 e 8,5

Purezza

Acqua	Non più del 26,0% (metodo Karl Fischer)
Altri nucleotidi	Non rilevabili mediante cromatografia su strato sottile
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 905 CERA MICROCRISTALLINA

Sinonimi	Paraffina
Definizione	La cera microcristallina, ottenuta per raffinazione dal petrolio, è una miscela di idrocarburi solidi saturi, in prevalenza paraffina a catena ramificata.
Descrizione	Cera inodore di colore bianco ambrato

Identificazione

A. Solubilità	Insolubile in acqua, scarsamente solubile in etanolo
B. Indice di rifrazione	n_D^{100} 1,434-1,448

Purezza

Peso molecolare	Media non inferiore a 500
Viscosità a 100°C	Non meno di 1,1 $.10^{-5}$ m^2s^{-1}
Ceneri totali	Non più dello 0,1%
Numero di carbonio al punto di distillazione del 5%	Non più del 5% di molecole a numero di carbonio inferiore a 25
Colore	Saggio positivo
Zolfo	Non più dello 0,4%
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 3 mg/kg
Composti policiclici aromatici	Gli idrocarburi policiclici aromatici, ottenuti per estrazione con dimetilsolfossido devono rispettare i seguenti limiti di assorbimento ultravioletto:

nm	Assorbimento massimo per cm di percorso
280-289	0,15
290-299	0,12
300-359	0,08
360-400	0,02

E 912 ESTERI DELL'ACIDO MONTANICO

Definizione	Acidi e/o esteri montanici con glicole di etilene e/o 1,3 butanediolo e/o glicerolo
Denominazione chimica	Esteri dell'acido montanico
Descrizione	Fiocchi, polvere, granuli o scaglie di colore bianco giallastro

Identificazione

A. Densità (20°C)	Compresa tra 0,98 e 1,05
B. Punto di sgocciolamento	Superiore a 77°C

Purezza

Indice di acidità	Non superiore a 40
Glicerolo	Non più dell'1% (gascromatografia)
Altri polioli	Non più dell'1% (gascromatografia)
Altri tipi di cera	Non rilevabili mediante analisi calorimetrica differenziale e/o spettroscopia ai raggi infrarossi
Arsenico	Non più di 2 mg/kg
Cromo	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg

E 914 CERA POLIETILENICA OSSIDATA

Definizione	Prodotti di reazione polare provenienti da ossidazione moderata del polietilene
Denominazione chimica	Polietilene ossidato
Descrizione	Fiocchi, polvere, granuli o scaglie di colore biancastro

Identificazione

A. Densità (20°C)	Tra 0,92 e 1,05
B. Punto di sgocciolamento	Superiore a 95°C

Purezza

Indice d'acidità	Fino a 70
Viscosità a 120°C	Non meno di 8,1 $.10^{-5} m^2 s^{-1}$
Altri tipi di cera	Non rilevabili mediante analisi calorimetrica differenziale e/o spettroscopia a raggi infrarossi
Ossigeno	Non più del 9,5%
Cromo	Non più di 5 mg/kg
Piombo	Non più di 2 mg/kg

02A08126

GIANFRANCO TATOZZI, *direttore* FRANCESCO NOCITA, *redattore*

(5651438/1) Roma, 2002 - Istituto Poligrafico e Zecca dello Stato - S.

MODALITÀ PER LA VENDITA

La «Gazzetta Ufficiale» e tutte le altre pubblicazioni ufficiali sono in vendita al pubblico:

— presso l'Agenzia dell'Istituto Poligrafico e Zecca dello Stato in ROMA: piazza G. Verdi, 10 - ☎ 06 85082147;

— presso le Librerie concessionarie indicate nelle pagine precedenti.

Le richieste per corrispondenza devono essere inviate all'Istituto Poligrafico e Zecca dello Stato - Gestione Gazzetta Ufficiale - Piazza G. Verdi, 10 - 00100 Roma, versando l'importo, maggiorato delle spese di spedizione, a mezzo del c/c postale **n. 16716029.** Le inserzioni, come da norme riportate nella testata della parte seconda, si ricevono con pagamento anticipato, presso le agenzie in Roma e presso le librerie concessionarie.

PREZZI E CONDIZIONI DI ABBONAMENTO - 2002
(Salvo conguaglio)

Gli abbonamenti annuali hanno decorrenza dal 1° gennaio e termine al 31 dicembre 2002
i semestrali dal 1° gennaio al 30 giugno 2002 e dal 1° luglio al 31 dicembre 2002

PARTE PRIMA - SERIE GENERALE E SERIE SPECIALI
Gli abbonamenti tipo A, A1, F, F1 comprendono gli indici mensili

	Euro
Tipo A - Abbonamento ai fascicoli della serie generale, inclusi tutti i supplementi ordinari:	
- annuale	**271,00**
- semestrale	**154,00**
Tipo A1 - Abbonamento ai fascicoli della serie generale, inclusi i supplementi ordinari contenenti i provvedimenti legislativi:	
- annuale	**222,00**
- semestrale	**123,00**
Tipo A2 - Abbonamento ai supplementi ordinari contenenti i provvedimenti non legislativi:	
- annuale	**61,00**
- semestrale	**36,00**
Tipo B - Abbonamento ai fascicoli della serie speciale destinata agli atti dei giudizi davanti alla Corte costituzionale:	
- annuale	**57,00**
- semestrale	**37,00**
Tipo C - Abbonamento ai fascicoli della serie speciale destinata agli atti delle Comunità europee:	
- annuale	**145,00**
- semestrale	**80,00**
Tipo D - Abbonamento ai fascicoli della serie speciale destinata alle leggi ed ai regolamenti regionali:	
- annuale	**56,00**
- semestrale	**35,00**
Tipo E - Abbonamento ai fascicoli della serie speciale destinata ai concorsi indetti dallo Stato e dalle altre pubbliche amministrazioni:	
- annuale	**142,00**
- semestrale	**77,00**
Tipo F - *Completo.* Abbonamento ai fascicoli della serie generale, inclusi i supplementi ordinari contenenti i provvedimenti legislativi e non legislativi ed ai fascicoli delle quattro serie speciali (ex tipo F):	
- annuale	**586,00**
- semestrale	**316,00**
Tipo F1 - Abbonamento ai fascicoli della serie generale inclusi i supplementi ordinari contenenti i *provvedimenti legislativi ed ai fascicoli delle* quattro serie speciali (escluso il tipo A2):	
- annuale	**524,00**
- semestrale	**277,00**

*Integrando con la somma di € **80,00** il versamento relativo al tipo di abbonamento della* Gazzetta Ufficiale *- parte prima - prescelto, si riceverà anche l'Indice repertorio annuale cronologico per materie 2002.*

Prezzo di vendita di un fascicolo separato della *serie generale*	**0,77**
Prezzo di vendita di un fascicolo separato delle *serie speciali I, II e III*, ogni 16 pagine o frazione	**0,80**
Prezzo di vendita di un fascicolo della *IV serie speciale «Concorsi ed esami»*	**1,50**
Prezzo di vendita di un fascicolo *indici mensili*, ogni 16 pagine o frazione	**0,80**
Supplementi ordinari per la vendita a fascicoli separati, ogni 16 pagine o frazione	**0,80**
Supplementi straordinari per la vendita a fascicoli, ogni 16 pagine o frazione	**0,80**

Supplemento straordinario «Bollettino delle estrazioni»

Abbonamento annuale	**86,00**
Prezzo di vendita di un fascicolo, ogni 16 pagine o frazione	**0,80**

Supplemento straordinario «Conto riassuntivo del Tesoro»

Abbonamento annuale	**55,00**
Prezzo di vendita di un fascicolo separato	**5,00**

PARTE SECONDA - INSERZIONI

Abbonamento annuale	**253,00**
Abbonamento semestrale	**151,00**
Prezzo di vendita di un fascicolo, ogni 16 pagine o frazione	**0,85**

Raccolta Ufficiale degli Atti Normativi

Abbonamento annuo	**188,00**
Abbonamento annuo per Regioni, Province e Comuni	**175,00**
Volume separato	**17,50**

TARIFFE INSERZIONI
(densità di scrittura, fino a 77 caratteri/riga, nel conteggio si comprendono punteggiature e spazi)

Inserzioni Commerciali per ogni riga, o frazione di riga	**20,24**
Inserzioni Giudiziarie per ogni riga, o frazione di riga	**7,95**

I supplementi straordinari non sono compresi in abbonamento.
I prezzi di vendita, in abbonamento ed a fascicoli separati, per l'estero, *nonché quelli di vendita dei fascicoli delle* annate arretrate, *compresi i fascicoli dei supplementi ordinari e straordinari, sono* raddoppiati.

L'importo degli abbonamenti deve essere versato sul c/c postale n. 16716029 intestato all'Istituto Poligrafico e Zecca dello Stato. L'invio dei fascicoli disguidati, che devono essere richiesti entro 30 giorni dalla data di pubblicazione, è subordinato alla trasmissione dei dati riportati sulla relativa fascetta di abbonamento.

Per informazioni, prenotazioni o reclami attinenti agli abbonamenti oppure alla vendita della *Gazzetta Ufficiale* bisogna rivolgersi direttamente all'Amministrazione, presso l'Istituto Poligrafico e Zecca dello Stato - Piazza G. Verdi, 10 - 00100 ROMA

Gestione Gazzetta Ufficiale Abbonamenti Vendite	Ufficio inserzioni	Numero verde
☎ 800-864035 - Fax 06-85082520	☎ 800-864035 - Fax 06-85082242	☎ 800-864035

€ 1,60